# Best Mallable Copy

#### 9/5/6

DIALOG(R) File 351: Derwent WPI

(c) 2004 Thomson Derwent. All rts. reserv.

#### 001389490

WPI Acc No: 1975-39183W/197524

Tetraaminopyrimidines as developers in oxidation hair dyes - esp. used

with meta aminophenol couplers for blue shading dyes Patent Assignee: HENKEL & CIE GMBH (HENK )

Number of Countries: 016 Number of Patents: 022

Patent Family:

Pat	ent No	Kind	Date	Applicat	No	Kind	Date	Week	
BE	822542	Α	19750526					197524	В
DE	2359399	Α						197525	
NL	7415288	Α	19750602					197525	
SE	7413878	Α	19750623					197529	
DK	7405761	Α	19750728					197535	
FΙ	7403228	Α	19750731	·				197536	
JP	50088242	. A	19750715	_				197537	
PT	62977	Α	19751017				•	197545	
. DE	2447017	Α	19760415					197617	
ΑT	7409497	Α	19760515					197624	
BR	7409986	Α	19760525	-				197624	
FR	2282858	Α	19760430					197624	
US	4003699	A	19770118					197705	

GB	1486576	Α	19770921	197738
CH	591242	Α	19770915	197741
CA	1019243	Α	19771018	197744
DE	2359399	В	19780601	197823
US	30199	E	19800129	198006
NL	165376	В	19801117	198049
ΙT	1049532	В	19810210	198119
JP	84010325	В	19840308	198414
DE	2447017	С	19870507	198718

Priority Applications (No Type Date): DE 2447017 A 19741002; DE 2359399 A 19731129

Patent Details:

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes

BE 822542 A 67 FR 2282858 A 15

Abstract (Basic): BE 822542 A

Oxidn. hair dyeing compsns. contain as developer tetraaminopyrimidines of formula (I) or their salts or mixts.; (where R1-R6 = H, 1-4 C alkyl or -(CH2)nX; n = 1-4; X = OH, halo, NH2, NHR1 or NR1R11; R1 and R11 = 1-4 C alkly or together complete a heterocycle opt. contg. a further O or N; opt. substd. aryl or opt. substd. 5 or 6 membered heterocycles contg. 1 or 2 N atoms or 1N plus 1 O). (I) give intense colours varying from blond to dark brown and from green to violet; they are highly sol. in water, storage stable, are non-toxic and do not irritate the skin or mucosa. Dyeings are stable to light, washing and abrasion, but may easily be removed with reducing agents.

Title Terms: DEVELOP; OXIDATION; HAIR; DYE; META; AMINOPHENOL; COUPLE; BLUE; SHADE; DYE

Derwent Class: D21; E13

International Patent Class (Additional): A61K-007/13; C07C-091/44;

C07C-093/14; D06P-001/32; D06P-003/08

File Segment: CPI

(5)

0

**②** 

2

® BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND





Offenlegungsschrift 23 59 399

Aktenzeichen:

P 23 59 399.9

Anmeldetag:

29. 11. 73

Offenlegungstag:

12. 6.75

30 Unionsprioritāt:

**39 39 31** 

Bezeichnung: Haarfärbemittel

Menkel & Cie GmbH, 4000 Düsseldorf

Rose, David, Dipl.-Chem. Dr., 4000 Düsseldorf;
Saygin, Ferdi, Dipl.-Chem. Dr., 4006 Erkrath;
Weinrich, Erwin, Dipl.-Chem. Dr., 4000 Düsseldorf

Henkel & Cie GmbH
Patentabteilung
Z/Br

2359399

#### Patentanmeldung

#### D 4774

# "Haarfärbemittel"

Gegenstand der Erfindung sind Mittel zur oxidativen. Färbung von Haaren auf Basis von Tetraaminopyrimidinen als Entwicklerkomponente.

Für das Färben von Haaren spielen die sogenannten Oxidationsfarben, die durch oxidative Kupplung einer Entwicklerkomponente mit einer Kupplerkomponente entstehen, wegen ihrer intensiven Farben und sehr guten Echtheitseigenschaften eine bevorzugte Rolle. Als Entwicklersubstanzen werden üblicherweise Stickstoffbasen, wie p-Phenylendiaminderivate, Diaminopyridine, 4-Amino-pyrazolon-derivate, heterocyclische Hydrazone eingesetzt. Als sogenannte Kupplerkomponenten werden m-Phenylen-diaminderivate, Phenole, Naphthole, Resorcinderivate und Pyrazolone genannt.

Gute Oxidationshaarfarbstoffkomponenten müssen in erster Linie folgende Voraussetzungen erfüllen:

Sie müssen bei der oxidativen Kupplung mit den jeweiligen Entwickler- bzw. Kupplerkomponenten die gewünschten Farbnuancen in ausreichender Intensität ausbilden. Sie müssen ferner ein ausreichendes bis sehr gutes Aufziehvermögen auf menschlichem Haar besitzen und sie sollen darüber hinaus in toxikologischer und dermatologischer Hinsicht unbedenklich sein.

Die üblicherweise als Entwicklersubstanzen verwendete Verbindungsklasse der substituierten bzw. unsubstituierten p-Phenylendiamine besitzt den Nachteil, daß sie bei einer Reihe von Personen Sensibilisierungen und in deren Gefolge schwere Allergien hervorruft. Die zur Vermeidung dieser dermatologischen Nachteile in neuerer Zeit vorgeschlagenen Entwicklersubstanzen können in ihren anwendungstechnischen Eigenschaften nicht immer voll befriedigen.

Es bestand daher bei der Suche nach brauchbaren Oxidationshaarfarbstoffen die Aufgabe, geeignete Komponenten
aufzufinden, die vorgenannte Voraussetzungen in
optimaler Weise erfüllen.

Es wurde run gefunden, daß Haarfärbemittel auf Basis von Oxidationsfarbstoffen mit einem Gehalt an Tetraaminopyrimidinen der allgemeinen Formel

in der  $R_1$  -  $R_6$  Wasserstoff, einen Alkylrest mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen,

den Rest - (CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>- X, in dem n = 1 - 4 und X eine Hydroxylgruppe, ein Halogenatom, eine -NH<sub>2</sub>-, -NHR'- und -NR'R"-Gruppe sein können, wobei R' und R" Alkylreste mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen bedeuten können oder mit dem Stickstoffatom zu einem heterocyclischen Ring, der ein weiteres Stickstoffatom oder Sauerstoffatom enthalten kann, geschlossen sind,

einen gegebenenfalls substituierten heterocyclischen 5- oder 6-gliedrigen Ring mit einem oder zwei Stickstoffatomen oder einem Stickstoffatom und einem SauerstoffLow district their firms.

2359399

atom darstellen können, sowle deren anorganischen oder organischen Salzen als Entwicklersubstanzen und den in Oxidationshaarfarben üblichen Kupplersubstanzen den gestellten Anforderungen in besonders hohem Maße gerecht werden.

Bei ihrem Einsatz als Entwicklerkomponenten liefern die erfindungsgemäßen Verbindungen mit den im allgemeinen für die Oxidationshaarfärbung verwendeten Kupplersubstanzen die unterschiëdlichsten sehr intensiven Farbnuancen, wie sie mit diesen Kupplern und den bisher bekannten Entwicklern nicht erzielbar waren und stellen somit eine wesentliche Bereicherung der oxidativen Haarfärbemöglichkeiten dar. Darüber hinaus zeichnen sich die erfindungsgemäßen Tetraäm nopyrimidine durch sehr gute Echtheitseigenschaften der damit erzielten Färbungen, durch eine gute Löslichkeit im Wasser, eine gute Lagerstabilität und toxikologische, sowie dermatologische Unbedenklichkeit aus.

Die erfindungsgemäß als Entwicklerkomponenten zu verwendenden Tetraaminopyrimidine können entweder als solche oder in Porm ihrer Salze mit anorganischen oder organischen Säuren, wie z.B. als Chloride, Sulfate, Phosphate, Acetate, Propionate, Lactate, Citrate eingesetzt werden.

Die Herstellung der meisten erfindungsgemäß als Entwicklerkomponenten zu verwendenden Tetraaminopyrimide ist bereits
literaturbekannt und kann der Monographie von D.J. Brown,
"The Pyrimidines" in der Reihe Heterocyclic Compounds,
Interscience Publishers (1962) Band I. und II entnommen
werden. Nur einige wenige der verwendeten Verbindungen
stellen neue Substanzen dar, deren Herstellung gesondert
beschrieben ist.

Zur Synthese der erfindungsgemäß einzusetzenden Verbindungen geht man im allgemeinen von 2,4,6-Triaminopyrimidinen aus, in die die 5-Aminogruppe durch Nitrosierung und anschließende Reduktion eingeführt wird. Man kann aber auch von entsprechend substituierten Triamino-alkylmercaptopyrimidinen ausgehen und die Alkylmercaptogruppe durch Amine substituieren. Die letztere Methode eignet sich besonders zur Einführung von Aminogruppen bzw. von substituierten Aminogruppen in die 2-, 4-oder 6-Stellung des Pyrimidinringes.

Als erfindungsgemäß einzusetzende Entwicklerkomponenten sind z.B. 2,4,5,6-Tetraamino-, 4,5-Diamino-2,6-bismethylamino-, 2,5-Diamino-4,6-bismethylarino-, 4,5-Diamino-6-butylamino-2-dimethylamino-, 2,5-Diamino-4-diäthylamino-6-methylamino-, 4,5-Diamino-6-diathylamino-2-dimethylamino-, 4,5-Diamino-2-diäthylamino-6-methylamino-, 4,5-Diamiro-2-dimethylamino-6-athylamino-, 4,5-Diamino-2-dimethylamino-6-isopropylamino-, 4,5-Diamino-2-dimethylamino-6-methylamino-, 4,5-Diamino-6-dimethylamino-2methylamino-, 4,5-Diamino-2-dimethylamino-6-propylamino-, 2.4.5-Triamino-6-dimethylamino-,4,5,6-Triamino-2-dimethylamino-,2,4,5-Triamino-6-methylamino-,4,5,6-Triamino-2-methylamino-, 4,5-Diamino-2-dimethylamino-6-piperidino-, 4,5-Diamino-6-methylamino-2-piperidino-,2,4,5-Triamino-6-piperidino-,2,4,5-Triamino-6-anilino-,2,4,5-Triamino-6-benzylamino-,2,4,5-Triamino-6-benzylidenamino-,4,5,6-Triamino-2-piperidino-,2,4,6-Trismethylamino-5-amino-, 2,4,5-Triamino-6-di-n-propylamino-,2,4,5-Triamino-6morpholino-,2,5,6-Triamino-4-dimethylamino-,4,5,6-Triamino-2-morpholino-,2,4,5-Triamino-6- $\beta$ -hydroxyathylamino-, 4,5,6-Triemino-2- $\beta$ -amino-äthylamino-,2,5,6-Triamino- $4-\beta$ -methylamino-äthylamino-, 2,5-Diamino-4,6-bis- $\gamma$ -diathylamino-propylamino-, 4,5-Diamino-2-methylamino-6-\beta-hydroxyäthylamino-, 5-Amino-2,4,6-triäthylamino-;2,4-Bis-\$\beta\rightarrow\beta\right

Als Beispiele für in den erfindungsgemäßen Haarfarbemitteln einzusetzende Kupplerkomponenten sind

d-Naphthol, o-Kresol, m-Kresol, 2,6-Dimethylphenol, 2,5-Dimethylphenol, 3,4-Dimethylphenol, 3,5-Dimethylphenol, Brenzcatechin, Pyrogallol, 1,5-bzw. 1,7-Dihydroxy-naphthalin, 5-Amino-2-methylphenol, Hydrochinon, 2,4-Diamino-anisol, m-Toluylendiamin, 4-Aminophenol, Resorcin, Resorcinmonomethyläther, m-Phenylendiamin, 1-Phenyl-3-methyl-pyrazolon-5, 1-Phenyl-3-amino-pyrazolon-5, 1-Phenyl-3,5-diketo-pyrazolidin, 1-Methyl-7-dimethyl-amino-4-hydroxy-chinolon-2, 1-Amino-3-acetacetylamino-4-nitro-benzol oder 1-Amino-3-cyanacetyl-amino-4-nitro-benzol anzuführen.

In den erfindungsgemäßen Haarfärbemitteln werden die Entwicklerkomponenten im allgemeinen in etwa molaren Mengen, bezogen auf die verwendeten Kupplersubstanzen, eingesetzt. Wenn sich auch der molare Einsatz als zweckmäßig erweist, so ist es jedoch nicht nachteilig, wenn die Entwicklerkomponente in einem gewissen Überschuß oder Unterschuß zum Einsatz gelangt.

Es ist ferner nicht erforderlich, daß die Entwicklerkomponente und die Kupplersubstanz einheitliche Produkte
darstellen, vielmehr können sowohl die Entwicklerkomponente
Gemische der erfindungsgemäß zu verwendenden Tetraaminopyrimidine als auch die Kupplersubstanz Gemische der
vorstehend genannten Kupplerkomponenten darstellen.

Darüber hinaus können die erfindungsgemäßen Haarfärbemittel andere bekannte und übliche Entwicklerkomponenten, sowie auch gegebenenfalls übliche direktziehende Farbstoffe im Gemisch enthalten, falls dies zur Erzielung gewisser Farbnuancen erforderlich ist.

Die oxidative Kupplung, d.h. die Entwicklung der Färbung, kann grundsätzlich wie bei anderen Oxidationshaarfarbstoffen auch, durch Luftsauerstoff erfolgen. Zweckmäßigerweise werden jedoch chemische Oxidationsmittel eingesetzt. Als solche kommen insbesondere Wasserstoffperoxid oder dessen Anlagerungsprodukte an Harnstoff, Melamin und Natriumborat, sowie Gemische aus derartigen Wasserstoffperoxidanlagerungsverbindungen mit Kaliumperoxiddisulfat in Betracht.

Als Entwicklerkomponente besitzen dabei die erfindungsgemäßen Tetraaminopyrimidine den Vorteil, daß sie bereits
bei oxidativer Kupplung durch Luftsauerstoff voll
befriedigende Färbeergebnisse liefern und somit eine
Haarschädigung durch das sonst für die oxidative Kupplung
eingesetzte Oxidationsmittel vermieden werden kann.
Wird jedoch gleichzeitig neben der Färbung ein Aufhelleffekt am Haar gewünscht, so ist die Mitverwendung von
Oxidationsmitteln erforderlich.

Die erfindungsgemäßen Haarfärbemittel werden für den Einsatz in entsprechende kosmetische Zubereitungen, wie Cremes, Emulsionen, Gele oder auch einfache Lösungen eingearbeitet und unmittelbar vor der Anwendung auf dem Haar mit einem der genannten Oxidationsmittel versetzt. Die Konzentration derartiger färberischer Zubereitungen an Kuppler-Entwicklerkombination beträgt 0,2 bis 5 Gewichtsprozent, vorzugsweise 1 - 3 Gewichtsprozent. Zur Herstellung von Cremes, Emulsionen oder Gelen werden die Farbstoffkomponenten mit den für derartige Präparationen üblichen weiteren Bestandteilen gemischt. Als

solche zusätzlichen Bestandteile sind z.B. Netz- oder Emulgiermittel vom anionischen oder nichtionogenen Typ, wie Alkylbenzolsulfonate, Fettalkoholsulfate, Alkylsulfonate, Fettsäurealkanolamide, Anlagerungs-produkte von Äthylenoxid an Fettalkohole, Verdickungs-mittel, wie Methylcellulose, Stärke, höhere Fettalkohole, Paraffinöl, Fettsäuren, ferner Parfümöle und Haarpflege-mittel, wie Pantothensäure und Cholesterin zu nennen. Die genannten Zusatzstoffe werden dabei in den für diese Zwecke üblichen Mengen eingesetzt, wie z.B. Netz-und Emulgiermittel in Konzentrationen von 0,5 - 30 Gewichtsprozent und Verdickungsmittel in Konzentrationen von 0,1 - 25 Gewichtsprozent, jeweils bezogen auf die gesamte Zubereitung.

Die Anwendung der erfindungsgemäßen Haarfärbemittel kann, unabhängig davon, ob es sich um eine Lösung, eine Emulsion, eine Creme oder ein Gel handelt, im schwach sauren, neutralen oder insbesondere alkalischen Milieu bei einem pH-Wert von 8 - 10 erfolgen. Die Anwendungstemperaturen bewegen sich dabei im Bereich von 15 bis 40°C. Nach einer Einwirkungsdauer von ca. 30 Minuten wird das Haarfärbemittel vom zu färbenden Haar durch Spülen entfernt. Hernach wird das Haar mit einem milden Shampoo nachgewaschen und getrocknet.

Die mit den erfindungsgemäßen Haarfärbemitteln erzielbaren Farbtöne zeigen unter Einsatz unterschiedlicher Entwicklerund Kupplerkomponenten eine außerordentliche Variationsmöglichkeit, die von hellblond bis dunkelbraun und grün
bis violett reicht. Die erzielten Färbungen haben gute
Licht-, Wasch- und Reibechtheitseigenschaften und lassen
sich leicht mit Reduktionsmitteln wieder abziehen.

Die nachfelgenden Beispiele sollen den Erfindungsgegenstand näher erläutern ohne ihn jedoch hierauf zu beschränken.

# Beispiele

Zunächst wird die Herstellung einiger in den erfindungsgemäßen Haarfärbemitteln zu verwendenden Tetraaminopyrimidine beschrieben, die bisher nicht literaturbekannt sind.

Darstellung von 2,4,6-Trimethylamino-5-amino-pyrimidinsulfat, C7H14N6.H2SO4.2 H2O

5,5 g 2,4,6-Trismethylaminopyrimidin<sup>X)</sup> wurden in 50 ml Wasser ge?öst und mit Natriumacetat auf pH 4 gebracht. Die Lösung wurde auf 80°C erhitzt und eine Lösung von 1,4 g NaNC<sub>2</sub> in 5 ml H<sub>2</sub>O hinzugegeben. Es entstand eine rote Lösung. Bei 60°C wurde soviel Natriumdithionit hinzugegehen bis die Lösung gelb wer. Die gelbe Lösung wurde mit verd. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> versetzt und der Niederschlag abgesaugt. Ausb. 55 %.

Fp 215<sup>0</sup>

Analyse:	·	% C [	% H	% N
	berechnet:	26,6	6,4	26,6
	gefunden:	26,6	8,3	27,7

x) Nach Winkelmann, J. Prakt. Chem., 115, 292, (1927) hergestellt.

Darstellung von 2,4,5-Triamino-6-di-n-propylamino-pyrimidindihydrochlorid  $C_{10}H_{20}N_6$  . 2 HCl

<sup>2,4,5-</sup>Triamino-6-di-n-propylamino-pyrimidinsulfat wurde stufenweise wie folgt dargestellt:

# 1. 2,4-Diamino-6-di-n-propylamino-pyrimidin

15 g 2,4-Diamino-6-chlorpyrimidin<sup>X</sup>) wurden in 130 ml Athanol mit 50 g Di-n-propylamin versetzt und im Autoklav 3 Stunden bei 200°C gehalten (Anfangsdruck 10 atü N<sub>2</sub>). Nach dem Abkühlen und Öffnen wurde die Reaktionsmischung in einem Eis-Kochsalzbad gekühlt, um Di-propylaminhydrochlorid auszufällen. Es wurde abfiltriert und die Mutterlauge weitgehend eingeengt (ca. 30 ml Rest), wobei 18 g = 82,9 % Rohprodukt ausfielen; dieses wurde als solches weiterverarbeitet.

# 2. 2,4-Dismino-5-nitroso-6-di-n-propylamino-pyrimidin

18 g 2,4-Diamino-6-di-n-propylamino-pyrimidin (Roh-produkt) wurden in 25 ml Wasser aufgeschlämmt und mit soviel Eisessig versetzt bis pH 4 erreicht war; danach wurde auf 50° erwärmt, wobei die Substanz gelöst war und langsam mit 5,5 g Natriumnitrit in 10 ml Wasser versetzt; nach kurzer Zeit fiel ein himbeerroter Niederschlag aus; abgesaugt und getrocknet unter Vakuum bei Raumtemperatur verblieben 9,4 g = 46 %.

Smp: 206 - 208°C

Analyse: % C % H % N
berechnet: 50,40 7,61 35,27
gefunden: 49,56 7,62 35,50

# 3. 2,4,5-Triamino-6-di-n-propylamino-pyrimidindihydrochlorid

6,5 g 2,4-Diamino-5-nitroso-6-di-n-propylamino-pyrimidin wurden in 150 ml Athanol mit 0,5 g Katalysator (10 % Fd auf Kohle) in einer Schüttelente bei Raumtemperatur hydriert. Nach beendeter H2-Aufnahme wurde vom Katalysator abfiltriert, mit Salzsaure angesäuert und eingeengt.

Rückstand: 5,6 g = 78,8 %, braune Kristalle, Zers. Pkt.  $105^{\circ}$ C. Das Massenspektrum zeigt die Molekülmasse 224 (Ber. 224)

x) Nach Roth, B., Smith, J.M., und Hultquist, E.M., J.Am.Chem.Soc., 72, 1914 (1950) hergestellt.

Darstellung von 2,4,5-Triamino-6-morpholino-pyrimidin-sulfat  $C_8H_{14}N_60$  .  $H_2SO_4$ 

- 2,4,5-Triamino-6-morpholino-pyrimidin-sulfat wurde stufenweise aus folgenden Verbindungen hergestellt:
- 1. Zu 10 g 2,4-Diamino-6-chlorpyrimidin<sup>x</sup>) (0,07 Mol) wurden 30 g Morpholin (30 ml (0,34 Mol) zugegeben und unter Rühren innerhalb einer Stunde auf 100°C erwärmt; bei dieser Temperatur wurde die Mischung 2 1/2 Stunden gehalten; danach wurden 10 ml Äthanol zugesetzt und im Kühlschrank stehen gelassen bis Morpholinhydrochlorid ausgefallen war, das abgetrennt wurde. Das Filtrat wurde eingeengt, um das Rohprodukt als halb öligen halb kristallinen Rückstand zu gewinnen (5,9 = 43,7%); als Rohprodukt weiter verarbeitet.

# 2. 2,4-Diamino-6-morpholino-5-nitroso-pyrimidin

5,9 g 2,4-Diamino-6-morpholino-pyrimidin (0,03 Mol) (Rohprodukt) wurden in 25 ml Wasser unter Erwärmen gelöst und mit Essigsäure versetzt bis pH 4 erreicht war; danach wurde die Lösung auf  $80^{\circ}$ C erwärmt und langsam eine Natriumnitritlösung von 2 g in 5 ml Wasser zugegeben; nach kurzer Zeit fiel die Nitrosoverbindung als himbeerroter Niederschlag aus; durch Einengen und Kühlen wurden insgesamt 4,1 g = 60,3% Ausbeute erhalten.

2359399

Smp: 231 - 233°C

Analyse: % C % H % N
berechnet: 42,85 5,39 37,48
gefunden: 41,92 4,97 38,22

# 3. 2,4,5-Triamino-6-morpholino-pyrimidin-sulfat

2,5 g 2,4-Diamino-6-morpholino-5-nitroso-pyrimidin wurden in 15 ml Wasser aufgeschlämmt und mit 2 n HCL (5 ml) versetzt bis die Substanz gerade gelöst war; das Substanzgemisch wurde dann auf 50° erwärmt und langsam wurde soviel Natriumdithionit (Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>4</sub>) zugegeben, die sich die violette Lösung gelb färbte; danach wurde filtriert, abgekühlt und mit Schwefelsäure (i:1) auf pH 2 eingestellt.

Nach kurzer Zeit fiel das Pyrimidin als Sulfat aus; es wurden 2,6 g = 76,4 % erhalten.

Anal	yse: (umkristallisiert):	% C	% H	% N
	berechnet:	31,17	5,23	27,25
	gefunden:	29,81	4.98	27,86

Smp: sintert bei 230°; langsame Zersetz. ab 255°C

x) Nach Roth, B., Smith, J.M. und Hultquist, E.M., J. Am. Chem. Soc., 72, 1914 (1950) hergestellt.

Die anderen in den nachfolgenden Beispielen eingesetzten Tetraaminopyrimidine sind literaturbekannt und ihre Herstellung erfolgt auf Wegen, wie sie in der Monographie von D.J.Brown "The Pyrimidines" in Heterocyclic Compounds, Intercsience Publishers, 1962 Band I und II aufgezeigt sind.

Die erfindungsgemäßen Haarfärbemittel wurden in Form einer Cremeemulsion eingesetzt. Dabei wurden in eine Emulsion aus

- 10 Gew.-Teilen Fettalkoholen der Kettenlänge C<sub>12</sub>-C<sub>18</sub>
- 10 Gew.-Teilen Fettalkoholsulfat (Natriumsalz)

  Kettenlänge C<sub>12</sub>-C<sub>18</sub>

75 Gew.-Teilen Wasser

jeweils 0,01 Mol der in der nachstehenden Tabelle aufgeführten Tetraaminopyrimidine und Kupplersubstanzen eingearbeitet. Danach wurde der pH-Wert der Emulsion mittels Ammoniak auf 9,5 eingestellt und die Emulsion mit Wasser auf 100 Gewichtsteile aufgefüllt. Die oxidative Kupplung wurde entweder mit Luftsauerstoff oder mit 1 %iger Wasserstoffperoxidlösung als Oxidationsmittel durchgeführt, wobei zu 100 Gewichtsteilen der Emulsion 10 Gewichisteile Wasserstoffperoxiclösung gegeben wurden. Die jeweilige Färbecreme mit oder ohne zusätzlichem Oxidationsmittel wurde auf zu 90 % ergrautes, nicht besonders vorbehandeltes Menschenhaar aufgetragen und dort 30 Minuten belassen. Nach Beendigung des Färbeprozesses wurde das Haar mit einem üblichen Haarwaschmittel ausgewaschen und anschließend getrocknet. Die dabei erhaltenen Färbungen sind nachstehender Tabelle 1 zu entnehmen.

#### Tabelle 1

Bei spie		Kuppler	Erhaltener F	arbton mit 1 % H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
:			oxidation	2 2
1	2,4,5,6-Tetraamino	m-Phenylendiamin	oliv	oliv
	pyrimidin			
<b>2</b> .		2,4-Diaminoaniso1	dunkelgrün	dunkelgrün
3	12	m-Toluylendiamin	gelbbrau	gelbbraun
4	•	m-Aminophenol	violettbraun	violetthraun
5	• •	Resorcin	erdbeerrot	graurot
6	•	1-Phenyl-3-amino-	braunorange	braunorange
		pyrazolon		
. <b>7</b>	•	1-Phenyl-3-methyl- pyrazolon	braunrot	braunorange
. 8	•		<del>-</del>	•
		Resorcinmonomethyl- ather	goldbrau	goldbraun
9		-Naphthol	gelbbraun	gelbbraun
10 -	•	1,5-Dihydroxy-	havannabraun	havannabraun
		naphthalin		
11	•	1,7-Dihydroxy-	olivbraun	olivbraun
		naphthalin		
12	4-Dimethylamino-	m-Phenylendiamin	gelbbraun	gelbbraun
•	2,5,6-triamino- pyrimidin			
13		2:4-Diaminoanisol	. 12 12.	
			olivgelb.	olivgelb
14		m-Toluylendiamin	gelbbraun	gelbbraun
15		m-Aminophenol	burgunderrot	burgunderrot
16	•	Resorcin	braunrot	brauurot
17	*	1-Phenyl-3-amino-	himbeerrot	himbeerrot
		pyrazolon		:
. 18	•	m-Phenylendiamin	olivbraun	olivbraun
19	2-Dimethylamino-	m-Phenylendiamin	dunke1grün	dunkelgrün
.•	4,5,6-triamino-		The state of the s	
•	pyrimidin			

Bei-	Entwickler	Kuppler	Erhaltener Farbton		
spiel			bei Luft- oxidation	mit 1 % H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	
20	2-Dimethylamino- 4,5,6-triamino-	2:4-Diaminoanisol	dunkelgrün	dunkelgrün	
	pyrimidin			•	
21		m-Toluylendiamin	olivstichig- gelb	olivstichig- gelb	
22	•	m-Aminophenol	grauviolett .	dunkelviolett	
23	• •	Resorcin	rotviolett	rotviolett	
24	•	1-Phenyl-3-amino- pyrazolon (5)	ziegelrot	ziegelrot	
25	•	1-Phenyl-3-methyl- pyrazolon (5)	lackrot	grauorange	
26	•	-Naphthol	haarbraun	olivbeaun	
27	•	3-Acetylacetamino- 1-amino-4-nitrobenzol	. gelbbraun	messinggelb	
28	•	1-Phenyl-3,5-diketo- pyrazolon	braunorange	graurot	
29		o-Kresol	braunorange	elfenbein	
30		m-Kresol	braunorange	elfenbein	
31		2,5-Dimethylphenol	braunrot	graugrün	
32	• .	3.4-Dimethylphenol	braunorange	graugrün	
33	•	3,5-Dimethylphenol	braunorange	grauorange	
34	•	1,5-Dihydroxy- naphthalin	braun	braun	
35	•	Pyrogallol	schokoladen - braun	metallgrau .	
86	•	Brenzcatechin	rotbraun	fahl	
37	· i	1-Methyl-4-hydroxy- 7-dimethylamino- chinolon-2	grauorange	goldblond	
38	•	5-Amino-2-methyl- phenol	braun	braun '	

Patentabtellung
2359399

Bei-	Entwick	ler
spiel		. :
·P···	•	•

Kuppler

Erhaltener Farbton
bei Luft- mit 1 % H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
oxidation

		•		
39	2-Dimethylamino-	Hydrochinon	braunrot	goldblond
	4,5,6-triamino-			8011210114
	pyrimidin.			
40	2-piporidina 4 5 c			
	2-prieridino-4,5,6-	m-Phenylendiamin	dunkelgrün	dunkelgrün
	triaminopyrimidin			
41	•	m-Aminophenol	dunkelviolet	t dunkelviolett
42		Resorcin	graurubin .	•
43			Riagiania .	graurubin
43		2:4-Diaminoanisol	dunkelgrün	dunkelgrün
44		m-Toluylendiamin	braunorange	braunorange
45		1-Pheny1-3-amino-	tomatenrot	•
	• • • • •	pyrazolon (5)	tomatentot.	tomalenrot
46	9 14			
*0	2-Morpholino-4,5,6-	m-Phenylendiamin	oliv	oliv
	triaminopyrimidin			•
47		m-Aminophenol	dunkalutalasa	dunkelviolett
48			aunkelaioteff	dunkelviolett
		Resorcin	graurubin	graurubin
49	•	2:4-Diaminoanisol	dunkelgrün	dunkelgrün
50		m-Toluylendiamin	olivbraun	
51				olivbraun
		1-Phenyl-3-amino-	brauntot	braunrot
		pyrazolon (5)		1.1
52	2-Methylamino-4,5,6	-		
	triaminopyrimidin	m-Phenylendiamin	oliv .	oliv
53		m - A minanhanai		
		m-Aminophenol	dunkelpurpur	dunkelviolett
54	•	Resorcin	graurot	braunviolett
55	<b>.</b>	2:4-Diaminoanisol	dumbal-a-a-	•
56	•		dunkelgrün	dunkelgrün
UU · .		m-Toluylendiamin	gelb	gelb
57		1-Phenyi-3-amino-	braunrot	•
•		pyrazolon (5)		braunrot
58	6-Morpholino-2,4,5-			·
	triaminopyrimidin	m-Phenylendiamin	olivbraun	olivbrann
	mrmobatimidin			
59		2,4-diaminoanisol	graugrün	-11
. •			Prenkinn.	oliv
				•

Bei-	Entwickler	ickler Kuppler		Erhaltener Farbton		
spiel			bei Luft- oxidation	mit 1 % H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		
	·. ·					
60	6-Morpholino-2,4,5- triaminopyrimidin	m-Toluylendiamin	goldgelb	messinggelb		
61	•	m-Aminophenol	graurubin	graurot		
62.	•	Resorcin	braunrot	braunrot		
63	•	1-Phenyl-3-amino- pyrazolon-5	mattrot	mattrot		
64	6-Piperidino-2,4,5- triaminopyrimidin	m-Phenylendiamin	ba mbus gelb	graugelb		
65	•	2,4-Diaminoanisol	olivbraun	oliv		
66.	•	m-Aminophenol	olivbraun	bambusge1b		
67	. <b>c</b>	Resorcin	graurot	elfenbein		
. 68	•	m-Toluylendiamin	graugelb	olivbraun		
69	•	1-Phenyl-3-amino- pyrazolon-5	gemsgelb	strohgelb		
70	6-Di-n-propylamino- 2,4,5-triamino-	m-Phenylendiamin	honiggelb	oliv		
	pyrimidin					
71	• :	2,4-Diaminoanisol	olivgrün	oliv		
72	9	m-Toluylendiamin	honiggelb	honigge1b		
78	•	m-Aminophenol	graurubin	graurabin		
74	•	Resorcin	braunrot	braunrot		
75	•	1-Phenyl-3-amino- pyrazolon-5	rotbraun	rotbraun		
76	2.4.6-Trismethyl- amino-5-amino- pyrimidin	m-Phenylendiamin	eichenbraun	oliv ,		
77	• **	2,4-Diaminoanisol	oliv	biberbraun		
78	•	m-Toluylendiamin	messinggelb	oliv ·		
79	•	m-Aminophenol	dunkelrubin	braun		
80		Resorcin	graurot	mattrot		
81	•	1-Phenyl-8-amino- pyrazolon-5	rotbraun	hellbraun		
				- 17 -		

Zur Prüfung der toxikologischen und dermatologischen Eigenschaften von Tetraaminopyrimidinen wurden die nachstehend beschriebenen Untersuchungen durchgeführt. Als Testsubstanz diente dabei 2-Dimethylamino-4,5,6-triaminopyrimidinsulfat, die in Vergleich zu p-Phenylendiamin und p-Toluylendiaminsulfat gesetzt wurde. Dabei wurden die folgenden Ergebnisse erhalten.

#### 1. Akute Toxizität

Die Prüfungen der allgemeinen Verträglichkeit wurden an männlichen weißen Mäusen des CF/W 68-Stammes durchgeführt. Das durchschnittliche Gewicht der Versuchstiere tetrug 22 g. Die Verabfolgung der Prüfsubstanzen erfolgte einmal in steigenden Dosierungen mit der Schlundsonde. Es wurden pro Dosis 10 Mäuse eingesetzt. Das Applikationsvolumen betrug konstant 0,2 ccm/10 g Körpergewicht. Nach der 8-tägigen Beobachtungszeit und nach Berechnung der Versuchsergebnisse nach dem Verfahren von Litchfield -Wilcoxon (J. Pharm. exptl. Ther., 96 99-108 (1949)) wurden nachfolgende LD50-Werte gefunden.

2-Dimethylamino-4,5,6-triaminopyrimidinsulfat 555 mg/kg
p-Phenylendiamin 87 mg/kg
p-Toluylendiaminsulfat 110 mg/kg

Als Lösungsmittel wurde Aqua dest. verwendet,

# 2. Hautverträglichkeitsprüfungen an haarlosen Mäusen

Gruppen von jeweils 5 Tieren pro Präparat wurden die Prüfsubstanzen in 5 %igen wässerigen Ansätzen einmal

täglich 14 Tage lang in kleinen Mengen auf die Rückenhaut aufgetragen. Während der Applikationszeit und bei Versuchsende waren alle Tiere reaktionslos.

#### 3. Schleimhautverträglichkeitsprüfungen am Kaninchenauge

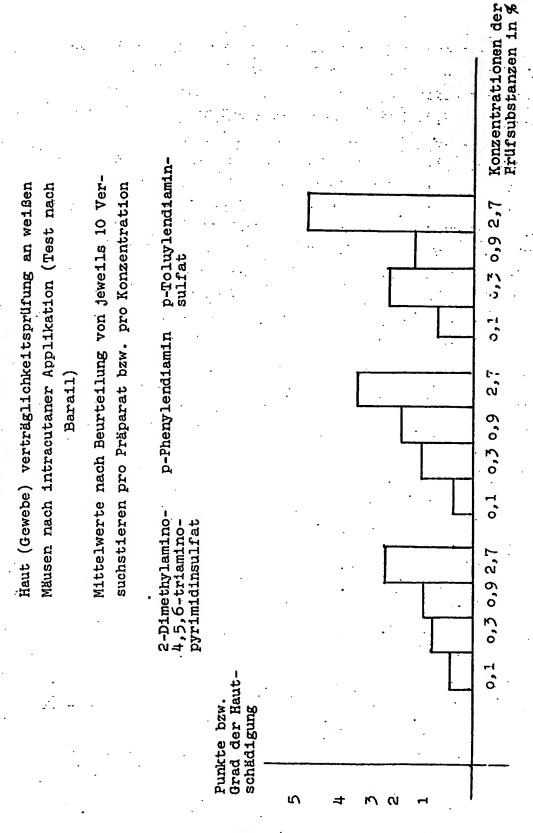
Diese Prüfungen der lokalen Verträglichkeit wurden derart vorgenommen, daß kleine Mengen der 5 %igen wässerigen Prüfsubstanzen Gruppen von Albino-Kaninchen einmal in den Bindehautsack eines Auges eingeträufelt wurden. Die Reaktionen der Augenschleimhäute wurden nach einem Punktschema von Draize (Appraisal of the safety of chemicals in foods, drugs and domestics.

Ass. of Food und Drug Officials of the U.S., pp. 49-52 (1959)) 2, 6, 24 und 48 Etunden nach der Applikation ausgewertet. Es ergab sich dabei, daß p-Phenylendiamin zu einer geringgradigen Rötung und Exsudation der Conjunctiva führt, die 24 Stunden nach Einträufelung nicht mehr feststellbar ist. Die beiden anderen Prüfsubstanzen wurden reaktionslos vertragen.

4. Haut- (Gewebe) Verträglichkeitsprüfungen an weißen Mäusen nach einmaliger intracutaner Applikation verschiedener Konzentrationen der Testpräparate

Diese Prüfung der lokalen Verträglichkeit nach Barail (J. Soc. Cosmet. Chemists 11, 241 (1960)) beruht auf der intracutanen Applikation von kleinen Mengen der Prüfsubstanz in steigenden Konzentrationen in die Bauchhaut der weißen Mäuse. Nach 24 Stunden werden die Versuchstiere getötet, die behandelten Hautstellen ausgeschnitten und getrocknet. Die Beurteilung der Hautschädigungen erfolgt nach einem Punktschema, wobei die Durchblutung und andere Schädigungen der behandelten Haut Berücksichtigung finden. Da pro

Präparat und pro Testkonzentration ein größeres Tierkollektiv von 10 Mäusen eingesetzt wurde, lassen sich nach der obigen Versuchsmethodik feinere Unterschiede hinsichtlich lokaler Verträglichkeit feststellen. Die Versuchsergebnisse sind der beigefügten Tabelle 2 zu entnehmen.



o O

7

о Д 8

Н

Den vorstehend aufgeführten Prüfungsergebnissen ist zu entnehmen, daß sich 2-Dimethylamino-4,5,6-triaminopyrimidinsulfat hinsichtlich einer allgemeinen und lokalen Verträglichkeit unter den geprüften Entwicklersubstanzen am besten verhält. Neben diesen guten
toxikologischen und dermatologischen Eigenschaften
bringen die in den erfindungsgemäßen Haarfärbemittel
einzusetzenden Tetraaminopyrimidine die weiteren Vorteile
mit sich, daß die Entwicklung der Färbung bereits mit
Luftsauerstoff erfolgen kann und zu einer außerordentlichen Variationsmöglichkeit an Farbtönen führt, die
sich durch gute Licht-, Wasch- und Reibechtheitseigenschaften Euszeichnen und mit Reduktionsmitteln wieder
leicht abziehbar sind.

# Patentansprüche

 Haarfärbemittel auf Basis von Oxidationsfarbstoffen, gekennzeichnet durch einen Gehalt an Tetraaminopyrimidinen der allgemeinen Formel

in der  $R_1 - R_6$  Wasserstoff, einen Alkylrest mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen,

der Rest - (CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub> - X, in den n = 1 - 4 und X eine Hydroxylgruppe, ein Halogenatom, eine -NH<sub>2</sub>-, -NHR'- und -NR'R"-Gruppe sein können, wobei R' und R"Alkylreste mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen bedeuten können oder mit dem Stickstoffatom zu einem heterocyclischen Ring, der ein weiteres Stickstoffatom oder Sauerstoffatom enthalten kann, geschlossen sind,

einen gegebenenfalls substituierten Arylrest, einen gegebenenfalls substituierten heterocyclischen 5- oder 6-gliedrigen Ring mit einem oder zwei Stickstoffatomen oder einem Stickstoffatom und einem Sauerstoffatom darstellen können, sowie deren anorganischen oder organischen Salzen als Entwicklersubstanzen und den in Oxidationshaarfarben üblichen Kupplersubstanzen.

2) Haarfärbemittel nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch einen Gehalt an einem Gemisch der Tetraaminopyrimidine

als Entwicklerkomponente mit den in Oxidationshaarfarben üblichen Kupplersubstanzen.

- 3) Haarfärbemittel nach Anspruch 1 und 2, gekennzeichnet durch einen Gehalt weiterer üblicher Entwicklersubstanzen, sowie gegebenenfalls üblicher direktziehender Farbstoffe.
- 4) Haarfärbemittel nach Anspruch 1 3; gekennzeichnet durch einen Gehalt an Entwickler-Kuppler-Kombinationen aus Tetraaminopyrimidinen und in der Haarfärbung üblichen Kupplersubstanzen von 0,2 bis 5 Gewichtsprozent, vorzugsweise von 1 bis 3 Gewichtsprozent.
- 5) 2,4,6-7 rismethylamino-5-amino-pyrimidin.
- 6) 2,4,5-Triamino-6-di-n-propylaminopyrimidin.
- 7) 2,4,5-Triamino-6-morpholino-pyrimidin.

turning the sections of the treatment of the

หน้าทั้ง ( ) ที่พาก เดิดเหล่า โดยสามาติได้สามาติได้ ( ) โดยส

t discharitation paratical Karmado tradition in confession de

o mantanging () () (150 m) maka finan (2 mai a hang bala si manang mangka mangkati bawèh kasa dispeksi () () (122)

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.